PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

11-061372

(43) Date of publication of application: 05.03.1999

(51)Int.CI.

C23C 4/10

C23C 4/02

(21)Application number: 09-231580

(71)Applicant: ISHIKAWAJIMA HARIMA HEAVY IND CO

LTD

(22)Date of filing:

27.08.1997

(72)Inventor: KUBOTA NOBUHIKO

FUJIYOSHI HIRONOBU

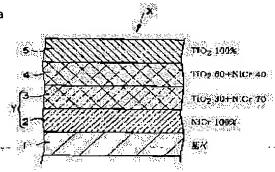
AYABE TSUNEO

(54) PRODUCTION OF TITANIUM OXIDIZED COATING AND TITANIUM OXIDIZED COATING

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To allow titanium oxidized coating to sufficiently show photocatalystic function, to reduce thermal spraying energy at the time of coating formation and to improve the adhesion of a base material with the titanium oxidized coating by depositing a mixed body of a substrate produced by depositing a substrate material having the shape of metallic particles on a base material to produce a mixed layer and depositing TiO2 particles on this layer to produce a TiO2 layer.

SOLUTION: For example, a base material 1 of stainless steel is plasma—sprayed in a state that NiCr particles are melted by 100%, and NiCr in a molten state is solidified on the base material 1 to produce a substrate 2 integrated with the base material 1. The substrate 2 is similarly thermal-sprayed with a mixed granule composed of 70 wt.% NiCr and 30% TiO2 granule, and solidification is executed to produce a lower side mixed layer 3 integrated with the substrate 2. The mixed layer 3 is similarly thermal-sprayed with a mixed body composed of 40% NiCr and 60% TiO2 granule to produce a similar upper side mixed layer 4. The mixed layer 4 is similarly thermal-sprayed with TiO2 particles to produce a TiO2 layer 5.



JPO and INPIT are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.*** shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

[Claim 1]A method of carrying out thermal spraying of the TiO₂ particles on the surface of a substrate (1), and producing titanium oxide film (X), comprising:

A process of welding a base sheet and producing a foundation layer (2).

A process of making this foundation layer welding a mixture which mixed a base sheet and TiO₂ particles, and producing a mixed layer (3, 4).

A process of producing a ${\rm TiO_2}$ layer (5) by making this mixed layer welding ${\rm TiO_2}$ particles.

[Claim 2]A manufacturing method of the titanium oxide film according to claim 1, wherein a foundation layer (2) welds a high base sheet of adhesion and is produced to a substrate (1).

[Claim 3]A manufacturing method of the titanium oxide film according to claim 1 or 2, wherein a TiO₂ layer

(5) welds TiO₂ particles and is produced.

[Claim 4]A manufacturing method of the titanium oxide film according to claim 1, 2, or 3, wherein a mixed layer (3, 4) welds a mixture of TiO₂ particles and a base sheet and is produced.

[Claim 5]A manufacturing method of the titanium oxide film according to claim 1, 2, 3, or 4 producing a mixed layer (3, 4) which increases the amount of supply of TiO₂ particles toward the outermost layer from a substrate (1), and has tilted structure.

[Claim 6]A manufacturing method of the titanium oxide film according to claim 1, 2, 3, 4, or 5 allotting a n type TiO_2 grain at least to the outermost layer.

[Claim 7]A titanium oxide film which is produced by the surface of a substrate and has the optical semiconductor characteristic, comprising:

A foundation layer (2) which is produced by substrate (1) at one and welds a base sheet.

it being produced on this foundation layer and mixing a base sheet and TiO_2 particles — ***** — a mixed layer (3, 4).

A ${\rm TiO_2}$ layer (5) which was produced on this mixed layer and raised a ${\rm TiO_2}$ particle ratio.

[Claim 8] The titanium oxide film according to claim 7, wherein stainless steel is adopted as a substrate (1). [Claim 9] The titanium oxide film according to claim 7 or 8, wherein a foundation layer (2) welds NiCr particles and is produced.

[Claim 10] The titanium oxide film according to claim 7, 8, or 9, wherein a mixed layer (3, 4) welds a mixture of TiO₂ particles and NiCr particles and is produced.

[Claim 11]A titanium oxide film given in 7, 8, 9, or 10, wherein a rate of TiO₂ particles in a mixed layer (3, 4) is set up increase gradually as it goes to the outermost layer from a substrate (1).

[Claim 12] The titanium oxide film according to claim 7, 8, 9, 10, or 11, wherein n type ${\rm TiO}_2$ particles are allotted to the outermost layer at least.

JPO and INPIT are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DETAILED DESCRIPTION

[Detailed Description of the Invention] [0001]

[Field of the Invention] This invention relates to highly efficient–ization of a photoelectrical pole function with respect to the manufacturing method of a titanium oxide film, and a titanium oxide film. [0002]

[Description of the Prior Art]As art relevant to the manufacturing method of a titanium oxide film, and a titanium oxide film, for example, technical example 1: — JP,07–270592,A "nuclear reactor structural material and anticorrosive method for the same", and technical example 2: — the art which produces a titanium oxide semiconductor layer to the substrate which is a reactor structure at JP,08–201578,A "nuclear reactor structural material and anticorrosive method for the same" is proposed.

[0003]He is trying to produce a titanium oxide film (TiO₂ film) in the technical example 1 by carrying out thermal spraying of the titanium (Ti) in the intervention atmosphere of oxygen on the surface of a structural material. He is trying to produce to one the TiO₂ semiconductor layer which has oxygen—deficiency structure in the technical example 2 by performing powder thermal spraying of titanium oxide (TiO₂) on the surface of a structural material in reducing atmosphere.

[0004]

[Problem(s) to be Solved by the Invention]However, in the case of a spraying process, when TiO₂ particles pass through a melting process at the time of thermal spraying, crystallinity is spoiled and it becomes easy to produce the fall of a photoelectrical pole function. If thermal–spraying energy is made low and the rate of a melting ratio of TiO₂ particles is made small, the adhesion of a substrate and TiO₂ particles will fall and the moldability of a TiO₂ film will become is easy to be spoiled. When a substrate is stainless steel, the adhesion of TiO₂ and stainless steel is bad and the moldability of a TiO₂ film gets worse. If it is a nuclear reactor structural material, since a dose of radiation is obtained abundantly, a photocatalyst function can be demonstrated effectively, but in the environment where light volume is not fully obtained, the technical problem that a photocatalyst function cannot be demonstrated effectively is left behind.

[0005]This invention is made in view of such a technical problem, and attains the following purposes.

** Fully demonstrate the photocatalyst function of a titanium oxide film (TiO₂ film).

- ** Aim at reduction of the thermal-spraying energy at the time of membrane formation.
- ** Raise the adhesion of a substrate and a titanium oxide film.
- ** Improve membrane formation nature to steel materials, and improve the selectivity of a substrate. [0006]

[Means for Solving the Problem] It is the art which carries out thermal spraying of the TiO₂ particles on the surface of a substrate, and produces a titanium oxide film, After welding a metal-particles-like base sheet, producing a foundation layer, making a mixture which mixed a base sheet and TiO₂ particles to this foundation layer weld and producing a mixed layer, Production of a titanium oxide film is completed by making this mixed layer weld TiO₂ particles, and producing a TiO₂ layer. To a substrate, a foundation layer welds a high base sheet of adhesion, and is produced. As for a TiO₂ layer, it is desirable to weld TiO₂

particles, and for it to be produced and to allot n type TiO₂ particles at least to the outermost layer. A mixed layer welds a mixture of TiO₂ particles and a base sheet, and is produced. The amount of supply of TiO₂ particles is increased toward the outermost layer from a substrate, and a mixed layer which has tilted structure is produced. A titanium oxide film is produced to substrates, such as steel materials, such as stainless steel and carbon steel, and a Ni group alloy, and a base sheet is selected according to a substrate in this case. A rate of TiO₂ particles in a mixed layer is set up increase gradually or gradually in stepless as it goes to the outermost layer from a substrate. As thermal–spraying art, a plasma spray process, a high velocity flame spraying process, a flame–spraying method, etc. are adopted. [0007]

[Embodiment of the Invention]Hereafter, the manufacturing method of a titanium oxide film and one embodiment of a titanium oxide film concerning this invention are described with reference to <u>drawing 1</u> thru/or <u>drawing 2</u>. in <u>drawing 2</u> — the numerals X — a substrate and 2 are [a TiO₂ layer and Y of a bottom mixed layer and 4] tilted structure parts an upper part mixed layer and 5 a foundation layer and 3 a titanium oxide film and 1.

[0008][S1: Substrate] In this one embodiment, stainless steel is chosen as the substrate 1, for example. [0009][S2: Production [of a foundation layer]] As a base sheet for producing the foundation layer 2, as shown in K10 of drawing_1, NiCr particles are selected. This NiCr particle is changed into the state where several to several 10-micrometer thing was adopted, and particle diameter supplied this to plasma spraying equipment, for example, and put on plasma flow, for example, it dissolved 100%, and as shown in K11 of drawing_1, thermal spraying is carried out to the substrate 1. When NiCr of a molten state solidifies on the substrate 1, the ground side mixed layer 2 of one is produced to the substrate 1. Antioxidizing of NiCr grain is made by performing plasma-ization mentioned above under inert gas atmospheres, such as Ar gas and helium gas.

[0010][Production of an S3: bottom mixed layer] If it is in a mixed layer (3, 4) as shown in drawing 2, the tilted structure (tilted structure part Y) which increases gradually is adopted as the rate of TiO₂ particles goes to the outermost layer from the substrate 1. At the time of production of the bottom mixed layer 3, the TiO₂ grain indicated to be NiCr shown in K10 of drawing 1 as an admixture to K20 is selected. As for this TiO₂ grain, several to several 10-micrometer thing is adopted for particle diameter, for example. The mixture (particles) which consists of 70% of the weight of NiCr particles and 30% of the weight of TiO₂ particles is formed, and this is supplied to plasma spraying equipment, and it puts on plasma flow, and changes into the state where it dissolved 100% also here, and as shown in K12 and K21 of drawing 1, thermal spraying is carried out to the foundation layer 2. When the mixture of a molten state solidifies on the foundation layer 2, the bottom mixed layer (mixed layer) 3 of one is produced to the foundation layer 2.

[0011][Production of S4: upper part mixed layer] At the time of production of the upper part mixed layer 4, NiCr of K10 and the TiO₂ grain of K20 which are shown in <u>drawing 1</u> are selected like S3 as an admixture. The mixture (particles) which consists of 40% of the weight of NiCr particles and 60% of the weight of TiO₂ particles is formed, and this is supplied to plasma spraying equipment, and it puts on plasma flow, and changes into the state where it dissolved 100%, and as shown in K13 and K22 of <u>drawing 1</u>, thermal spraying is carried out to the bottom mixed layer 3. When the mixture of a molten state solidifies on the bottom mixed layer 3, the upper part mixed layer (mixed layer) 4 of one is produced to the bottom mixed layer 3. At the time of production of the tilted structure part Y (mixed layers 3 and 4), antioxidizing of a mixture is made by carrying out under inert gas atmospheres, such as Ar gas and helium gas, like S2. [0012][Production of an S5:TiO₂ layer] At the time of production of the TiO₂ layer 5, 100% of TiO₂ particles shown in K20 of <u>drawing 1</u> are selected. Although particle diameter is made into several to several 10-micrometer thing like the TiO₂ particles mentioned above, this NiCr particle, N type TiO₂ which has a semiconductor characteristic especially is adopted, this is supplied to plasma spraying equipment and it puts on plasma flow, and as shown in K23 of <u>drawing 1</u>, upper part mixed layer 4 thermal spraying is carried out. In this case, thermal-spraying temperature etc. are lowered (making thermal-spraying energy low), and

many n type TiO_2 particles in the state of the TiO_2 layer 5 where particle shape was secured at least in the outermost layer are allotted. At the time of production of the TiO_2 layer 5, antioxidizing of TiO_2 particles is made by carrying out under inert gas atmospheres, such as Ar gas and helium gas, like S2 – S4.

[0013][S6:TiO₂-metal inclination material] Thus, after producing the foundation layer 2 to the substrate 1, the titanium oxide film X which has the tilted structure part Y as shown in <u>drawing 2</u> is produced by increasing gradually the rate that the TiO₂ particles mixed by the mixture occupy, and producing a mixed layer (3, 4).

[0014] Drawing 3 is an X-ray diffraction chart of the titanium oxide film shown in drawing 2. [0015] Examination of the diffraction result of an X-ray diffraction chart will admit being mostly in agreement also in that [rutile type TiO₂] of a comparison object. That is, if a foundation layer is made to be placed between substrates, a tilted structure part is produced, and a TiO₂ layer is produced so that it may be in the state where the ratio of TiO₂ particles was most raised in the outermost layer of a titanium oxide film, Granular shape will remain in the very good state by lowering thermal-spraying temperature when it comes to [both] TiO₂100%.

[0016][Other embodiments]

- (a) Use what is called MCrAIY (Fe, Co, nickel+CrAIY alloy) as a base sheet.
- (b) Set up the rate of the TiO_2 particles in the mixed layers 3 and 4 to increase gradually in stepless as you go to the outermost layer from a substrate.
- (c) All or a part of making process of a titanium oxide film should be performed by a plasma metal spray, high velocity flame thermal spraying, etc.
 [0017]

[Effect of the Invention] According to the manufacturing method of a titanium oxide film and titanium oxide film concerning this invention, the following effects are done so.

- (1) At the time of production of a titanium oxide film, by enlarging the ratio of TiO₂ particles toward the outermost layer, the crystallinity of TiO₂ particles can be secured and a photocatalyst function can fully be demonstrated.
- (2) The adhesion of a substrate and a titanium oxide film can be raised by making the foundation layer placed between substrates, increasing the rate of TiO₂ particles gradually in gradual or stepless, and carrying out thermal spraying of the TiO₂ layer on this foundation layer.
- (3) By making a tilted structure part intervene at the time of production of a titanium oxide film, it becomes possible to produce the outermost layer at low temperature, and reduction of the thermal-spraying energy at the time of membrane formation of a titanium oxide film can be aimed at.
- (4) The membrane formation nature to a substrate and the selectivity of a substrate can be improved by this making the good foundation layer of adhesion placed between substrates, and welding a tilted structure part.

JPO and INPIT are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.**** shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

DESCRIPTION OF DRAWINGS

[Brief Description of the Drawings]

[Drawing 1] It is a flow chart which shows one embodiment of the manufacturing method of the titanium oxide film concerning this invention.

[Drawing 2] It is a right sectional view showing one embodiment of the manufacturing method of the titanium oxide film concerning this invention.

[Drawing 3] It is an X ray chart of the titanium oxide film shown in drawing 2.

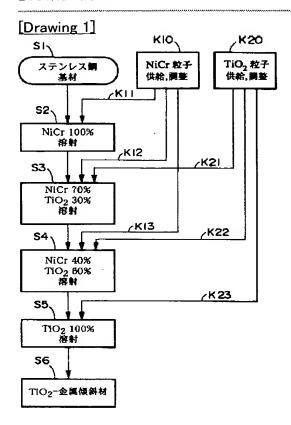
[Description of Notations]

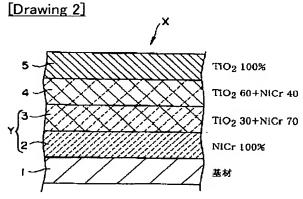
- X Titanium oxide film
- 1 Substrate
- 2 Foundation layer
- 3 Bottom mixed layer (mixed layer)
- 4 Upper part mixed layer (mixed layer)
- 5 TiO₂ layer
- Y Tilted structure part

JPO and INPIT are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

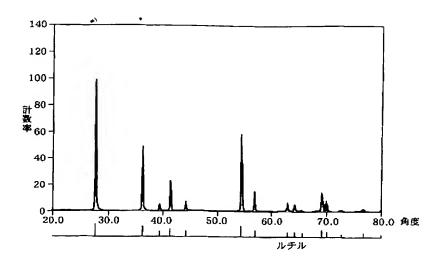
- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DRAWINGS





[Drawing 3]



(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-61372

(43)公開日 平成11年(1999)3月5日

(51) Int.Cl.⁸

識別記号

FΙ

C 2 3 C 4/10

C 2 3 C

4/02

4/10 4/02

審査請求 未請求 請求項の数12 OL (全 4 頁)

(21)出願番号

特願平9-231580

(71)出願人 000000099

石川島播磨重工業株式会社

東京都千代田区大手町2丁目2番1号

(22)出顧日 平成9年(1997)8月27日

(72)発明者 久保田 伸彦

神奈川県横浜市磯子区新中原町1番地 石

川島播磨重工業株式会社技術研究所内

(72)発明者 藤吉 裕信

神奈川県横浜市磯子区新中原町1番地 石

川島播磨重工業株式会社技術研究所内

(72)発明者 綾部 統夫

神奈川県横浜市磯子区新中原町1番地 石

川島播磨重工業株式会社技術研究所内

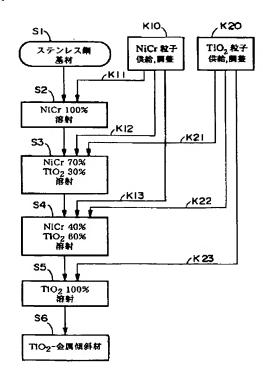
(74)代理人 弁理士 志賀 正武 (外2名)

(54) 【発明の名称】 チタン酸化膜の作製方法およびチタン酸化膜

(57)【要約】

【課題】 基材とチタン酸化膜との密着性を向上させ、 成膜時の溶射エネルギーの低減を図るとともに、基材の 選択性を高めて、チタン酸化膜の光触媒機能を充分に発 揮させる。

【解決手段】 基材に下地材を溶着して下地層を作製する工程と、該下地層に下地材とTiO2 粒子とを混合した混合体を溶着させて混合層を作製する工程と、該混合層にTiO2 粒子を溶着させることによりTiO2 層を作製する工程とを有する。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 TiO2 粒子を基材(1)の表面に溶射してチタン酸化膜(X)を作製する方法であって、基材に下地材を溶着して下地層(2)を作製する工程と、該下地層に下地材とTiO2 粒子とを混合した混合体を溶着させて混合層(3,4)を作製する工程と、該混合層にTiO2 粒子を溶着させることによりTiO2 層

(5) を作製する工程とを有することを特徴とするチタン酸化膜の作製方法。

【請求項2】 下地層(2)が、基材(1)に対して密 着性の高い下地材を溶着して作製されることを特徴とす る請求項1記載のチタン酸化膜の作製方法。

【請求項3】 TiO2層(5)が、TiO2粒子を溶着して作製されることを特徴とする請求項1または2記載のチタン酸化膜の作製方法。

【請求項4】 混合層(3,4)が、TiO2 粒子と下 地材との混合体を溶着して作製されることを特徴とする 請求項1,2または3記載のチタン酸化膜の作製方法。

【請求項5】 基材(1)から最外層に向かってTiO 2 粒子の供給量を多くして傾斜構造を有する混合層

(3, 4) を作製することを特徴とする請求項 1, 2, 3 または 4 記載のチタン酸化膜の作製方法。

【請求項6】 少なくとも最外層にn型のTiO2 粒を配することを特徴とする請求項1,2,3,4または5記載のチタン酸化膜の作製方法。

【請求項7】 基材の表面に作製され光半導体特性を有するチタン酸化膜であって、基材(1)に一体に作製され下地材を溶着してなる下地層(2)と、該下地層の上に作製され下地材とTiO2粒子とを混合し溶着てなる混合層(3,4)と、該混合層の上に作製されTiO2粒子比率を高めたTiO2層(5)とを具備することを特徴とするチタン酸化膜。

【請求項8】 基材(1)としてステンレス鋼が採用されることを特徴とする請求項7記載のチタン酸化膜。

【請求項9】 下地層(2)がNiCr粒子を溶着して作製されることを特徴とする請求項7または8記載のチャン酸化膜。

【請求項10】 混合層(3, 4)が、TiO2 粒子と NiCr粒子との混合体を溶着して作製されることを特 徴とする請求項7、8または9記載のチタン酸化膜。

【請求項11】 混合層(3,4)におけるTiO2 粒子の割合が、基材(1)から最外層に行くにしたがって、漸次多くなるように設定されることを特徴とする7、8、9または10記載のチタン酸化膜。

【請求項12】 少なくとも最外層にn型TiO2 粒子が配されることを特徴とする請求項7、8、9、10または11記載のチタン酸化膜。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、チタン酸化膜の作

製方法およびチタン酸化膜に係わり、光電極機能の高性 能化に関するものである。

[0002]

【従来の技術】チタン酸化膜の作製方法およびチタン酸化膜に関連する技術として、例えば、技術例1:特開平07-270592号公報「原子炉構造材及びその防食方法」,技術例2:特開平08-201578号公報「原子炉構造材及びその防食方法」に、原子炉構造物で

「原子炉構造材及びその防食方法」に、原子炉構造物である基材にチタン酸化物半導体層を作製する技術が提案されている。

【 O O O 3 】技術例 1 では、構造材の表面に酸素の介在雰囲気でチタン(Ti)を溶射することによりチタン酸化膜(TiO2 膜)を作製するようにしている。技術例2では、還元雰囲気中で構造材の表面にチタン酸化物(TiO2)の粉末溶射を行うことにより、酸素欠損構造を有するTiO2 半導体層を一体に作製するようにしている。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、溶射法の場合には、溶射時にTiO2 粒子が溶融過程を経ることによって結晶性が損なわれ、光電極機能の低下が生じ易くなる。溶射エネルギーを低くしてTiO2 粒子の密解比率を小さくすると、基材とTiO2 粒子との密着性が低下してしまい、TiO2 膜の成形性が損なわれ易くなる。また、基材がステンレス鋼の場合には、TiO2とステンレス鋼との密着性が悪く、TiO2 膜の成形性が悪化する。さらに、原子炉構造材であれば、放射線量が豊富に得られるため、光触媒機能を効果的に発揮させることができないという課題が残される。

【 O O O 5 】 本発明は、このような課題に鑑みてなされたものであり、以下の目的を達成するものである。

- ① チタン酸化膜(TiO2 膜)の光触媒機能を充分に 発揮させること。
- ② 成膜時の溶射エネルギーの低減を図ること。
- ③ 基材とチタン酸化膜との密着性を向上させること。
- ④ 鋼材に対する成膜性を良くし、基材の選択性を高めること。

[0006]

【課題を解決するための手段】TiO2 粒子を基材の表面に溶射してチタン酸化膜を作製する技術であり、基材に金属粒子状の下地材を溶着して下地層を作製し、該下地層に下地材とTiO2 粒子とを混合した混合体を溶着させて混合層を作製した後、該混合層にTiO2 粒子を溶着させてTiO2 層を作製することにより、チタン酸化膜の作製を完成させる。下地層は、基材に対して密着性の高い下地材を溶着して作製される。TiO2 層は、TiO2 粒子を溶着して作製され、少なくとも最外層にn型のTiO2 粒子を配することが望ましい。混合層

は、TiO2 粒子と下地材との混合体を溶着して作製される。基材から最外層に向かってTiO2 粒子の供給量を多くして、傾斜構造を有する混合層を作製する。チタン酸化膜は、ステンレス鋼、炭素鋼等の鋼材、Ni基合金等の基材に対して作製され、この際に下地材が基材に合わせて選定される。混合層におけるTiO2 粒子の割合は、基材から最外層に行くにしたがって、段階的にあるいは無段階的に漸次多くなるように設定される。溶射技術として、プラズマ溶射法、高速フレーム溶射法・フレーム溶射法等が採用される。

[0007]

【発明の実施の形態】以下、本発明に係るチタン酸化膜の作製方法およびチタン酸化膜の一実施形態について、図1ないし図2を参照して説明する。図2において、符号Xはチタン酸化膜、1は基材、2は下地層、3は下側混合層、4は上側混合層、5はTiO2層、Yは傾斜構造部である。

【0008】 [S1:基材]該一実施形態では基材1として、例えばステンレス鋼が選択される。

【0009】 [S2: 下地層の作製] 下地層 2 を作製するための下地材として、図 1 の K 1 のに示すように、N i C r 粒子が選定される。該 N i C r 粒子は、例えば粒径が数 μ m から数 1 0 μ m のものが採用され、これをプラズマ溶射装置に供給してプラズマ流に乗せ、例えば 1 0 0 0 %溶解した状態にして、図 1 の K 1 1 に示すように、基材 1 に溶射する。基材 1 の上で溶融状態の N i C r が凝固することにより、基材 1 に対して一体の下地側混合層 2 が作製される。なお、上述したプラズマ化を、A r ガスや 1 e ガス等の不活性ガス雰囲気下で行うことにより、N i C r 粒体の酸化防止がなされる。

【0010】 [S3:下側混合層の作製] 図2に示すように、混合層(3.4)にあっては、TiO2 粒子の割合が基材1から最外層に行くにしたがって段階的に漸次多くなる傾斜構造(傾斜構造部 Y)が採用される。下側混合層3の作製時には、混合材として図1のK1Oに示すNiCrとK2Oに示すTiO2 粒体とが選定される。該TiO2 粒体は、例えば、粒径が数 μ mから数1 $O\mu$ mのものが採用される。70重量%のNiCr2 粒件は、例えば、粒径が数 μ mから数1E2 を形成して、これをプラズマ溶射装置に供給して、これをプラズマ溶射装置に供給して、で変計で変形がに乗せ、ここでも100%溶解した状態にして、図1のE1 のE2 がE3 の上で溶融状態の混合体が凝固することにより、下地層2の上で溶融状態の混合体が凝固することにより、下地層2に対して一体の下側混合層(混合層)3が作製される。

【 O O 1 1 】 [S 4:上側混合層の作製] 上側混合層 4 の作製時には、混合材として S 3 と同様に、図 1 に示す K 1 O の N i C r と K 2 O の T i O 2 粒体とが選定される。4 O 重量%の N i C r 粒子と6 O 重量%の T i O 2 粒子とからなる混合体(粒子)を形成し、これをプラズ

マ溶射装置に供給してプラズマ流に乗せ、100%溶解した状態にして、図1のK13およびK22に示すように、下側混合層3に溶射する。下側混合層3の上で溶融状態の混合体が凝固することにより、下側混合層3に対して一体の上側混合層(混合層)4が作製される。なお、傾斜構造部Y(混合層3,4)の作製時においても、S2と同様にArガスやHeガス等の不活性ガス雰囲気下で行うことにより、混合体の酸化防止がなされる。

【0012】 $[S5:TiO_2]$ 層の作製】 TiO_2 層 5 の作製時に、図1のK2Oに示す100%の TiO_2 粒子が選定される。該NiCr粒子は、上述した TiO_2 粒子と同様に粒径が数 μ mから数10 μ mのものとされるが、特に、半導体特性を有するn型 TiO_2 が採用され、これをプラズマ溶射装置に供給してプラズマ流に乗せ、図1のK23に示すように、上側混合層4溶射する。この際に、溶射温度等を下げて(溶射エネルギーを低くして)、 TiO_2 層5の少なくとも最外層におする。なの際に、粒子形状を確保した状態のn型 TiO_2 粒子が多になれるようにする。なお、 TiO_2 層5の作製時においても、 $S2\sim S4$ と同様にAr ガスやHe ガス等囲気下で行うことにより、 TiO_2 粒子の酸化防止がなされる。

【0013】 [S6: TiO2 一金属傾斜材] このように、基材1に下地層2を作製した後、混合体に混合されるTiO2 粒子の占める割合を徐々に増やして混合層

(3, 4)を作製することにより、図2に示すように傾斜構造部Yを有するチタン酸化膜Xが作製される。

【0014】図3は、図2に示したチタン酸化膜のX線 回析チャートである。

【 O O 1 5 】 X線回析チャートの回析結果を検討すると、比較対象のルチル型 T i O2 のもとほぼ一致しているのが認められる。つまり、基材に下地層を介在させて傾斜構造部を作製し、チタン酸化膜の最外層において T i O2 粒子の比率が最も高められた状態となるように T i O2 層を作製すると、 T i O2 1 O O%となるとともに、溶射温度を下げることにより、粒状形状が、極めて良好な状態で残存することになる。

【0016】〔他の実施の形態〕

- (a) 下地材として、いわゆるMCrAlY(Fe, Co, Ni+CrAlY合金)を使用すること。
- (b) 混合層3,4におけるTiO2粒子の割合を基材から最外層に行くにしたがって、無段階的に漸次多くなるように設定すること。
- (c) チタン酸化膜の作製工程の全部または一部が、プラズマ溶射、高速フレーム溶射等により行なわれること。

[0017]

【発明の効果】本発明に係るチタン酸化膜の作製方法およびチタン酸化膜によれば、以下の効果を奏する。

- (1) チタン酸化膜の作製時において、最外層に向かってTiO2 粒子の比率を大きくすることにより、TiO2 粒子の結晶性を確保して、光触媒機能を充分に発揮させることができる。
- (2) 基材に下地層を介在させておき、この下地層の上に、TiO2 粒子の割合を、段階的あるいは無段階的に漸次多くしてTiO2 層を溶射することにより、基材とチタン酸化膜との密着性を向上させることができる。
- (3) チタン酸化膜の作製時に傾斜構造部を介在させることにより、最外層の作製を低温で行うことが可能となり、チタン酸化膜の成膜時における溶射エネルギーの低減を図ることができる。
- (4) 基材に密着性の良い下地層を介在させ、該下地 材に傾斜構造部を溶着することにより、基材に対する成 膜性および基材の選択性を高めることができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 本発明に係わるチタン酸化膜の作製方法の一 実施形態を示すフローチャートである。

【図2】 本発明に係わるチタン酸化膜の作製方法の一 実施形態を示す正断面図である。

【図3】 図2に示すチタン酸化膜のX線チャートである。

【符号の説明】

- X チタン酸化膜
- 1 基材
- 2 下地層
- 3 下側混合層 (混合層)
- 4 上側混合層 (混合層)
- 5 TiO2層
- Y 傾斜構造部

